PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C08G 18/38, 18/70, 18/80

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 98/56843

A1

(43) Internationales

Veröffentlichungsdatum:

17. Dezember 1998 (17.12.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP98/03228

(22) Internationales Anmeldedatum:

29. Mai 1998 (29.05.98)

(81) Bestimmungsstaaten: JP, KR, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

(30) Prioritätsdaten:

197 24 199.9

9. Juni 1997 (09.06.97)

DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): TREIBER, Reinhard [DE/DE]; Rohrbacher Strasse 116, D-69181 Leimen (DE). RENZ, Hans [DE/DE]; Gartenstrasse 45, D-67149 Meckenheim (DE). HÄBERLE, Karl [DE/DE]; Allerheiligenstrasse 15, D-67346 Speyer (DE). DANNENFELSER, Dirk [DE/DE]; Ausserhalb 11, D-67591 Mörstadt (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE). Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: EMULSIFIERS

(54) Bezeichnung: EMULGATOREN

(57) Abstract

The invention relates to emulsifiers (E) consisting of a) aliphatic, cyclo-aliphatic or aromatic polyisocyanates and b) acid phosphoric acid esters.

(57) Zusammenfassung

Emulgatoren (E) aus a) aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Polyisocyanaten und b) sauren Estern der Phosphorsäure.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal .
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien ·	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	L	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
BE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		
ł							

Emulgatoren

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft Emulgatoren (E) aus

 a) aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Polyisocyanaten und

10

b) sauren Estern der Phosphorsäure.

Weiterhin betrifft die Erfindungen Mischungen aus dem Emulgator (E) und weiteren Polyisocyanaten, Mischungen aus wässerigen

15 Polymerdispersionen und dem Emulgator (E) sowie Gegenstände, die mit den letztgenannten Mischungen beschichtet, verklebt oder imprägniert sind.

Gebrauchseigenschaften wäßriger Dispersionen werden verbessert 20 durch Zusatz von Polyisocyanaten.

Um eine einwandfreie Funktion der Isocyanate zu gewährleisten, ist es nötig, daß das Isocyanat homogen in die zu verbessernde Dispersion eingemischt wird.

25

Bei den Isocyanaten, die z.B. nach der Lehre der EP-A-206 059 oder der EP 486 881 hergestellt sind, ist ein sehr sorgfältiges Einrühren erforderlich, d.h. es bedarf, wenn die Vermischung innerhalb kurzer Zeit abgeschlossen sein soll, eines Rührorgans,

30 das in der Lage ist, hohe Scherkräfte zu übertragen oder bei Verwendung eines einfacheren Rührorgans entsprechend längerer Mischzeiten.

Ein leichteres Einrühren gewährleisten Lösungen von hydrophil 35 modifizierten Isocyanaten in Lactonen oder cyclischen Kohlensäureestern, wie in der EP-A 697 424 beschrieben. Diese Systeme haben jedoch den Nachteil, daß in die Dispersionen ein Lösungsmittel eingeschleppt wird.

40 Aufgabe der Erfindung war daher, ein wasseremulgierbares Polyisocyanat zur Verfügung zu stellen, das mit geringerem oder gar ohne Rühraufwand in der zu verbessernden Dispersion emulgierbar ist.

Demgemäß wurde der oben definierte Emulgator (E), Mischungen aus 45 dem Emulgator (E) und weiteren Polyisocyanaten, Mischungen aus wässerigen Polymerdispersionen und dem Emulgator (E) sowie Gegen-

2

stände, die mit der letztgenannten Mischung beschichtet, verklebt oder imprägniert sind, gefunden.

Polyisocyanate (a), die sich für die Herstellung der Emulgatoren 5 (E) eignen, sind übliche Polyisocyanate mit einer arithmetischen mittleren NCO-Funktionalität von 2,0 bis 4,5. Diese Komponenten können alleine oder im Gemisch vorliegen.

Beispiele für übliche Diisocyanate sind aliphatische Diisocyanate 10 wie Tetramethylendiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat (1,6-Diisocyanatohexan), Octamethylendiisocyanat, Decamethylendiisocyanat, Dodecamethylendiisocyanat, Tetradecamethylendiisocyanat, Trimethylhexandiisocyanat oder Tetramethylhexandiisocyanat, cycloaliphatische Diisocyanate wie 1,4-, 1,3- oder 1,2-Diisocyanato-15 cyclohexan, 4,4'-Di(isocyanatocyclohexyl)methan, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-(isocyanatomethyl)cyclohexan (Isophorondiisocyanat) oder 2,4-, oder 2,6-Diisocyanato-1-methylcyclohexan sowie aromatische Diisocyanate wie 2,4- oder 2,6-Toluylendiisocyanat, Tetramethylxylylendiisocyanat, p-Xylylendiisocyanat, 2,4'- oder 20 4,4'-Diisocyanatodiphenylmethan, 1,3- oder 1,4-Phenylendiisocyanat, 1-Chlor-2,4-phenylendiisocyanat, 1,5-Naphthylendiisocyanat, Diphenylen-4,4'-diisocyanat, 4,4'-Diisocyanato-3,3'dimethyldiphenyl, 3-Methyldiphenylmethan-4,4'-diisocyanat oder Diphenylether-4,4'-diisocyanat. Es können auch Gemische der 25 genannten Diisocyanate vorliegen. Bevorzugt sind Hexamethylendiisocyanat und Isophorondiisocyanat.

Als übliche höherfunktionelle Polyisocyanate eignen sich beispielsweise Triisocyanate wie 2,4,6-Triisocyanatotoluol oder 30 2,4,4'-Triisocyanatodiphenylether oder die Gemische aus Di-, Triund höheren Polyisocyanaten, die durch Phosgenierung von entsprechenden Anilin/Formaldehyd-Kondensaten erhalten werden und Methylenbrücken aufweisende Polyphenylpolyisocyanate darstellen.

- 35 Von besonderem Interesse sind übliche aliphatische höher funktionelle Polyisocyanate der folgenden Gruppen:
- (a) Isocyanuratgruppen aufweisende Polyisocyanate von aliphatischen und/oder cycloaliphatischen Diisocyanaten. Besonders bevorzugt sind hierbei die entsprechenden Isocyanato-Isocyanurate auf Basis von Hexamethylendiisocyanat und Isophorondiisocyanat. Bei den vorliegenden Isocyanuraten handelt es sich insbesondere um einfache Tris-Isocyanatoalkyl- bzw. Tris-Isocyanatocycloalkyl-Isocyanurate, welche cyclische Trimere der Diisocyanate darstellen, oder um Gemische mit ihren höheren, mehr als einen Isocyanuratring aufweisenden Homologen. Die Isocyanato-Isocyanurate haben im allgemeinen einen

3

NCO-Gehalt von 10 bis 30 Gew.-%, insbesondere 15 bis 25 Gew.-%, und eine mittlere NCO-Funktionalität von 2,6 bis 4,5.

5 (b) Uretdiondiisocyanate mit aliphatisch und/oder cycloaliphatisch gebundenen Isocyanatgruppen, vorzugsweise von Hexamethylendiisocyanat oder Isophorondiisocyanat abgeleitet.
Bei Uretdiondiisocyanaten handelt es sich um cyclische
Dimerisierungsprodukte von Diisocyanaten.

(c) Biuretgruppen aufweisende Polyisocyanate mit aliphatisch gebundenen Isocyanatgruppen, insbesondere Tris(6-isocyanatohexyl)biuret oder dessen Gemische mit seinen höheren Homologen. Diese Biuretgruppen aufweisenden Polyisocyanate weisen im allgemeinen einen NCO-Gehalt von 10 bis 30 Gew.-%, insbesondere von 18 bis 25 Gew.-% und eine mittlere NCO-Funktionalität von 3 bis 4,5 auf.

- (d) Urethan- und/oder Allophanatgruppen aufweisende Polyisocyanate mit aliphatisch oder cycloaliphatisch gebundenen Isocyanatgruppen, wie sie beispielsweise durch Umsetzung von überschüssigen Mengen an Hexamethylendiisocyanat oder an Isophorondiisocyanat mit einfachen mehrwertigen Alkoholen wie Trimethylolpropan, Glycerin, 1,2-Dihydroxypropan oder deren Gemischen erhalten werden können. Diese Urethan- und/oder Allophanatgruppen aufweisenden Polyisocyanate haben im allgemeinen einen NCO-Gehalt von 12 bis 20 Gew.-% und eine mittlere NCO-Funktionalität von 2,5 bis 3.
- 30 (e) Oxadiazintriongruppen enthaltende Polyisocyanate, vorzugsweise von Hexamethylendiisocyanat oder Isophorondiisocyanat abgeleitet. Solche Oxadiazintriongruppen enthaltenden Polyisocyanate sind aus Diisocyanat und Kohlendioxid herstellbar.
- 35 (f) Uretonimin-modifizierte Polyisocyanate.

45

Aliphatische und cycloaliphatische Polyisocyanate sind besonders bevorzugt. Ganz besonders bevorzugt sind Hexamethylendiisocyanat und Isophorondiisocyanat und insbesondere deren Isocyanurate und 40 Biurete.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Emulgatoren (E) werden die o.a. Polyisocyanate umgesetzt mit sauren Estern der Phosphorsäure (b), d.h. Mono- oder Diester der ortho-Phosphorsäure.

WO 98/56843

4

Geeignete Phosphorsäureester (b) sind solche der Formel (I)

 $(HO)_{x}(RO)_{3-x}P=O$ (I)

5 mit x = 1 oder 2 und $R = Alkyl, \text{ bevorzugt } C_1\text{- bis } C_{10}\text{-Alkyl}, \text{ Cycloalkyl}, \text{ bevorzugt } C_4\text{- bis } C_8\text{-Cycloalkyl}, \text{ Aryl}, \text{ bevorzugt } C_6\text{- bis } C_{10} \text{ Aryl}, \text{ Aralkyl}, \text{ bevorzugt } C_7\text{- bis } C_{15}\text{-Aralkyl},$

10 wobei im Falle von x = 1 die Gruppen R gleich oder verschieden sein können.

Die Gruppen R können auch durch Heteroatome wie O, N, S unterbrochen sein. Die Gruppen R sollen jedoch keine mit Isocyanat 15 reaktiven Gruppen wie z.B. NH, OH, SH, COOH tragen.

Besonders bevorzugt leiten sich die Reste R von Fettsäurealkoholen oder alkoxylierten Fettsäurealkoholen ab und stehen beispielsweise für solche der allgemeinen Formel (II)

20 OH- $(CH_2-CH_2-O)_m-(CH_2-CH(CH_3)-O)_n-R'$ (II)

mit

 $R' = C_1$ - bis C_{20} -, bevorzugt C_{10} - bis C_{20} -Alkyl 25 m = 1 bis 50 n = 1 bis 50

Die Wiederholungseinheiten im Rest der Formel (II) - $(CH_2-CH_2-O)m$ und $(CH_2CH(CH_3)-O)_n$ können sowohl statistisch verteilt als auch in 30 Form von Blöcken vorliegen.

Wir vermuten, daß bei der Herstellung der Emulgatoren (E) durch Umsetzung der Polyisocyanate (a) mit den sauren Estern der Phosphorsäure (b) die Hydroxylgruppen der Komponente (b) mit den 35 NCO-Gruppen der Komponente (a) in einer Additionsreaktion unter Ausbildung einer kovalenten Bindung reagiert.

Setzt man die Komponenten (a) und (b) in solchen Mengenverhältnissen (V) ein, daß das Verhältnis (V) NCO-Gruppen zu Phosphor40 säureestergruppen 1 :1 oder kleiner ist, so erhält man einen
Emulgator (E), der frei von NCO-Gruppen ist. Ein solcher
Emulgator (E) kann selbstverständlich nicht mehr selbst zur
Molekulargewichtserhöhung und damit Verbesserung der Gebrauchs-

eigenschaften der wässerigen Polymerdispersionen beitragen. 45 Deshalb ist es erforderlich, ihn in Form einer Mischung einzusetzen, enthaltend

einen Emulgator (E) und

dieser Mischungen, enthalten.

5

 aliphatische, cycloaliphatische oder aromatische Polyisocyanate (B), welche gleich oder verschieden sind von denen, aus denen der Emulgator (E) aufgebaut ist.

Als Polyisocyanate (B) kommen alle diejenigen in Betracht, die auch zur Herstellung des Emulgators (E) eingesetzt werden können.

10 Erhöht man das Verhältnis (V) auf Werte über 1:1, werden zunächst teilweise auch solche Emulgatoren (E) gebildet, die selbst NCO-Gruppen tragen und mit wachsendem Verhältnis (V) in zunehmendem Maße auch Gemische aus diesen Emulgatoren (E) und nicht abreagierten Polyisocyanaten (a) gebildet.

Zur Abmischung wässeriger Polymerdispersionen werden besonders wirksam solche Emulgatoren (E) oder Mischungen, enthaltend Emulgatoren (E) und ein oder beide Polyisocyanate (a) oder (B), eingesetzt, die vorzugsweise einen Gehalt an Gruppen, abgeleitet 20 von Phosphorsäureestern (b), von 0,02 bis 3 bevorzugt 0,1 bis 1 mol pro kg Emulgatoren (E), oder, falls die Emulgatoren (E) als Mischungen mit Polyisocyanaten (a) oder (B) vorliegen, pro kg

25 Emulgatoren (E), oder Mischungen aus Emulgator (E) und Polyisocyanaten (a) oder (B), die diesen vorstehend genannten Gehalt an

Gruppen, abgeleitet von Phosphorsäureestern (b) aufweisen, werden nachfolgend kurz "Wasseremulgierbare Polyisocyanate" genannt.

30 Die wasseremulgierbaren Isocyanate weisen mit Vorteil einen Gehalt an NCO-Gruppen von 1 bis 6, bevorzugt von 2 bis 5 mol pro kg auf.

Werden andere hydrophile Gruppen wie z.B. nichtionisch-hydrophile 35 Gruppen wie Poylethylenoxide oder ionische Gruppen wie Carboxylat-, Sulfonat- oder Ammoniumgruppen mitverwendet, so sollen nicht mehr als 15 Gew.-% Ethylenoxid-Einheiten bzw. nicht mehr als 2 mol/kg Ausgangsisocyanat chemisch an das Isocyanat gebundene Carboxyl-, Sulfonat- oder Ammoniumgruppen mitverwendet wer-

40 den. Die Mitverwendung anderer hydrophiler Gruppen ist jedoch i.a. nicht erforderlich.

Die Umsetzung der Phosphorsäurester (b) mit den Polyisocyanaten (a) erfolgt üblicherweise bei Temperaturen zwischen 20°C und 150°C

45 und ggf. unter Verwendung von Katalysatoren, wie sie bei der Bildung von Urethanen verwendet werden, z.B. Dibutylzinndilaurat

PCT/EP98/03228 WO 98/56843

1

6

oder Diazabicyclooctan. Im Allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck durchgeführt.

Es ist vorteilhaft, die Phosphorsäureester vor oder nach der 5 Umsetzung mit dem Isocyanat durch Neutralisation mit Basen wenigstens teilweise in Salzgruppen zu überführen. Als Basen sind hierbei bevorzugt tertiäre Amine, die keine weiteren gegenüber Isocyanat reaktiven Gruppen wie OH, NH, SH oder COOH-Gruppen tragen, zu verwenden. Geeignet sind z.B. Trialkylamine wie 10 Triethylamin.

Die Amine können in solchen Mengen zugesetzt werden, daß 0,1 bis 100 Mol%, bevorzugt 10 bis 100 Mol%, der sauren Gruppen des Phosphorsäureesters neutralisiert sind.

15

Die Umsetzung erfolgt im allgemeinen in Substanz. Weiterhin ist es möglich, bei der Synthese gegenüber NCO inerte Lösungsmittel wie Kohlenwasserstoffe, Ketone, Ester, insbesondere cyclische Carbonate, Amide oder Lactame zu verwenden.

20

Falls es für die Herstellung der vorstehend definierten wasseremulgierbaren Isocyanate erforderlich ist, die Emulgatoren (E) zusätzlich mit Polyisocyanat (B) abzumischen, weil erstere keine oder in zu geringem Umfang NCO-Gruppen tragen oder unumgesetztes 25 Polyisocyanat (a) enthalten, so kann diese Abmischung zu einem beliebigen Zeitpunkt nach der Herstellung der Emulgatoren (E) erfolgen.

Die Wasseremulgierbaren Polyisocyanate eignen sich als Zusatz-30 mittel, d.h. als Vernetzungsmittel, für wäßrige Polymerdispersionen, insbesondere für Dispersionen von Polyurethanen oder radikalisch polymerisierten Polymeren. Sie eignen sich besonders als Zusatzmittel für Klebstoffe, Beschichtungsmittel oder Imprägnierungsmittel auf Basis wäßriger Dispersionen insbesondere 35 von Polyurethanen oder radikalisch polymerisierten Polymeren.

Sie können auch alleine, z.B. zur Ausrüstung von Textilien verwendet werden (s. z.B. DE-A-44 15 451).

40 Die Vermischung der Wasseremulgierbaren Polyisocyanate und wässerigen Dispersionen von Polyurethanen oder radikalisch polymerisierten Polymeren sollte nicht früher als 48 h vor der Beschichtung, Verklebung oder Imprägnierung von Gegenständen mit dieser Mischung vorgenommen werden.

7

Die erhaltenen Imprägnierungs-, Beschichtungsmittel und Klebstoffe weisen eine nur unwesentlich erhöhte Hydrophilie auf.

Beispiele

5

Polyisocyanat PI I:
Durch Trimerisierung eines Teils der Isocyanatgruppen von HDI
hergestelltes, Isocyanuratgruppen aufweisendes Polyisocyanat mit
einem NCO-Gehalt von 22,0% und einer Viskosität bei 23°C von
10 2800 mPas.

Vergleichsbeispiel (nach EP 206 059)

90 Teile PI I werden mit 10 Teilen eines auf Methanol gestarteten 15 Polyethylenoxidalkohols des Molgewichts 1100 g/mol bei 100°C während 150 min gerührt.

Man erhält ein klares, gelbliches Harz mit einem Gehalt an EO-Einheiten von 10 Gew.% und einem NCO-Gehalt von 19.1 Gew.-%.

20

Beispiel 1

200 g eines sauren Phosphorsäureesters, der durch Reaktion eines alkoxylierten Fettalkohols der Zusammensetzung R-(EO₁₂PO₆)-OH mit 25 R = CH₃-(CH₂)₁₃₋₁₅ (EO = -CH₂-CH₂-O-; PO = -CH₂-CH(CH₃)-O-) mit Phosphorsäureanhydrid erhalten wurde und der ein Säureäquivalentgewicht von ca. 386 g/mol aufweist, wurden mit 25,0 g Triethyl-

amin (TEA) versetzt.

30 100 g dieser Mischung wurden mit 666 g PI I gemischt und bei 50°C 30 min lang gerührt.

Man erhielt ein gelbliches Harz mit einem NCO-Gehalt von 18,5 Gew-% (4,40 mol NCO/kg) und einer Viskosität bei 23°C 35 von 6300 mPas.

Beispiel 2

20 g eines Gemisches von Mono- und Dibutylphosphat (40 mol% Mono)

40 wurden mit 8 g TEA gemischt.

20 g der Mischung wurden mit 200 g PI I gemischt und bei 50°C 30 min lang gerührt.

Man erhielt ein gelbliches Harz mit einem NCO-Gehalt von 19,0 Gew-% (4,52 mol NCO/kg) und einer Viskosität bei 23°C 45 von 9000 mPas.

PCT/EP98/03228 WO 98/56843

8

Beispiel 3

20 g eines Gemisches von Mono- und Di-(2-ethylhexyl)phosphat (45 mol% Mono) wurden mit 6,5 g TEA gemischt.

5 20 g der Mischung wurden mit 200 g PI I gemischt und bei 50°C 30 min lang gerührt.

Man erhielt ein gelbliches Harz mit einem NCO-Gehalt von 18,3 Gew-% (4,36 mol NCO/kg) und einer Viskosität bei 23°C von 6700 mPas.

10

Prüfung:

Draht-Tropfen-Versuche zum Ermitteln der Lösegeschwindigkeit von wasseremulgierbaren Isocyanaten Versuchsbeschreibung:

15 Ein Kupfer-Draht mit dem Durchmesser von ca. 120 μm wird am Ende zu einem Haken von etwa gleichem Innendurchmesser gebogen. Der Haken wird mit Isocyanat benetzt und unmittelbar danach in ein mit entionisiertem Wasser gefülltes Glasrohr gehängt (Durchmesser min. 2 cm, Länge min. 25 cm). Die Zeit vom Eintauchen bis zum

20 kompletten Emulgieren des Isocyanates wird gemessen. Die Meßergebnisse sind in Tabelle 1 wiedergegeben.

Tabelle 1

Messung	Vergleich	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3
Messend	(sec)	(sec)	(sec)	(sec)
1	600	330	140	115
2	510	340	150	110
	590	320	165	120
) 3	570	240	150	100
5	500	280	145	110
Mittelwert	550	302	150	111

35

9

Patentansprüche

1. Emulgatoren (E) aus

5

- a) aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Polyisocyanaten und
- b) sauren Estern der Phosphorsäure.

10

- Emulgatoren (E) nach Anspruch 1, wobei es sich bei dem Polyisocyanat (a) um Isophorondiisocyanat, Hexamethylendiisocyanat oder davon abgeleitete Polyisocyanate handelt.
- 15 3. Emulgatoren (E) nach Anspruch 1 oder 2, wobei es sich bei dem sauren Ester der Phosphorsäure (b) um eine Verbindung der Formel (I)

$$(HO)_{x}(RO)_{3-x}P=O$$

(I)

20

mit x = 1 oder 2 und

R = Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Aralkyl,

- wobei die Gruppen R auch durch die Heteroatome O, N oder S unterbrochen und im Falle von x = 1 gleich oder verschieden sein können, handelt.
- 4. Wasseremulgierbare Isocyanate, bei denen es sich um Emulgatoren (E), oder Mischungen aus Emulgator (E) und Polyisocyanaten (a) oder (B) handelt, die einen Gehalt an Gruppen, abgeleitet von sauren Estern der Phosphorsäure, von 0,02 bis 3 mol pro kg Emulgatoren (E), oder, falls die Emulgatoren (E) als Mischungen mit Polyisocyanaten (a) oder (B) vorliegen, pro kg dieser Mischungen, enthalten.
 - 5. Wasseremulgierbare Isocyanate gemäß Anspruch 4, enthaltend 1 bis 6 mol NCO-Gruppen pro kg.

40 6. Mischungen aus

- Wasseremulgierbaren Polyisocyanaten gemäß Anspruch 4 oder
 5 und
- wässerigen Dispersionen von Polyurethanen oder radika lisch polymerisierten Polymeren.

7. Verfahren zur Beschichtung, Verklebung oder Imprägnierung von Gegenständen mit einer Mischung gemäß Anspruch 6, wobei man die Vermischung der wasseremulgierbaren Polyisocyanaten und wässerigen Dispersionen von Polyurethanen oder radikalisch polymerisierten Polymeren nicht früher als 48 h vor der Beschichtung, Verklebung oder Imprägnierung von Gegenständen mit dieser Mischung vornimmt.

Gegenstände, welche nach dem Verfahren nach Anspruch 7 herge stellt sind.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int ational Application No PCT/EP 98/03228

			
A. CLASSI IPC 6	FICATION OF SUBJECT MATTER C08G18/38 C08G18/70 C08G18/8	30	
According to	b International Patent Classification(IPC) or to both national classifica	ition and IPC	
	SEARCHED		
Minimum do IPC 6	commentation searched (classification system followed by classification COSG	n symbols)	
Documental	tion searched other than minimumdocumentation to the extent that ex	uch documents are included in the fields se	arched
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data bas	se and, where practical, search terms used)
	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category '	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	evant passages	Relevant to claim No.
Р,Х	WO 97 31960 A (RHONE POULENC CHIN ;NABAVI MINOU (FR); JEANNETTE THI (FR); L) 4 September 1997	ERRY	1-3,5-7
	see page 2, line 3 - page 19, lir see page 22, line 3 - line 10 see examples 1-4,11	ie 20	
Α	DE 31 08 538 A (BAYER AG) 21 Octo see page 8, line 1 - page 21, lir see examples 1,9 see claim 1	1,3	
Α	WO 96 01293 A (DOW CHEMICAL CO ; N GILBERT LIDDELL (US); MARTONE DAN (US) 18 January 1996 see page 2, line 15 - page 18, li see claims 1,2 see example 7	NIEL P	1,3
	-	-/	
X Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed	in annex.
ļ .	ategories of cited documents : ent defining the general state of the art which is not	"T" later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the	n the application but
"E" earlier filing	dered to be of particular relevance document but published on or after the international date ent which may throw doubts on priority claim(s) or	invention "X" document of particular relevance; the carnot be considered novel or cannot involve an inventive step when the di	claimed invention at the considered to
which citatio	is cited to establish the publicationdate of another in or other special reason (as specified) sensor in or other special reason (as specified) sensor in or or or of the special sensor in or	"Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an in document is combined with one or m	claimed invention nventive step when the tore other such docu-
other	means ent published prior to the international filing date but han the priority date claimed	ments, such combination being obvior in the art. "&" document member of the same patent	ous to a person skilled
Date of the	actual completion of theinternational search	Date of mailing of the international se-	arch report
2	S September 1998	05/10/1998	
Name and	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, 507 (+31-70) 340-2046	Neugebauer, U	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int. .tional Application No PCT/EP 98/03228

		FC1/EF 90/03220					
	C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Continuation DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Continuation DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Relevant to claim No.						
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages						
A	EP 0 417 490 A (BYK CHEMIE GMBH) 20 March 1991 see page 3, line 1 - page 6, line 33 see examples 5,30-33 see claims 1,24		1,2				
Ą	EP 0 206 059 A (BAYER AG) 30 December 1986 cited in the application see page 3, line 33 - page 9, line 17 see example 1		1				
		·					

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

tnt .tional Application No PCT/EP 98/03228

Patent doc cited in searc		Publica date		Patent family member(s)			Publication date
WO 9731960 A		04-09-	-1997	FR	2745577	A	05-09-1997
				ΑU	1930397	Α	16-09-1997
				EP	0815153	Α	07-01-1998
DE 31085	38 <i>A</i>	21-10-	-1982	NONE			
WO 96012	93 A	18-01-		AU	679645	В	 03-07-1997
				AU	2915595	Α	25-01-1996
				BR	9506013	Α	19-08-1997
	•			CN	1131958	Α	25-09-1996
				EΡ	0719303	Α	03-07-1996
				FI	960997	Α	04-03-1996
				JP	9502763	Τ	18-03-1997
				NO	960868	Α	03-05-1996
EP 04174	90 A	20-03-	1991	DE	3930687	`A	11-04-1991
				AT	138070	T	15-06-1996
				CA	2022957	Α	15-03-1991
				DE	59010323	D -	20-06-1996
				DK	417490	Т	03-06-1996
				ES	2090065	Τ	16-10-1996
				JP	2633075		23-07-1997
				JP	3112992	Α	14-05-1991
				US	5130463	Α	14-07-1992
				US	5151218	Α	29-09-1992
EP 02060	59 A	30-12-		DE	3521618		18-12-1986
				CA	1248652		10-01-1989
				DE	3684181		16-04-1992
				JP	7030160	В	05-04-1995
				JP	61291613	Α	22-12-1986
				JP	9137146	Α	27-05-1997
				JP	2762345	В	04-06-1998
				JP	7233237	A	05-09-1995
				US	4663377	Α	05-05-1987

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Int lionales Aktenzeichen PCT/EP 98/03228

		PCIZER 907	3220
KLASSIFI	ZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES COBG18/38 COBG18/70 COBG18/80		
ach der Inte	rnationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikat	on and deries	
RECHER	CHIERTE GEBIETE		
PK 6	er Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) C08G		
echerchiert	e aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit d	iese unter die recherchierten Gebiete f	illen
		and out verwandate S	uchbeariffe)
Vährend de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name	Der Deteribenk und ett. Terrene	
: ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der	in Betracht kommenden Telle	Betr. Anspruch Nr.
Р,Х	WO 97 31960 A (RHONE POULENC CHIMIE ;NABAVI MINOU (FR); JEANNETTE THIER	RY	1-3,5-7
	(FR); L) 4. September 1997 siehe Seite 2, Zeile 3 - Seite 19, 26	Zeile	
	siehe Seite 22, Zeile 3 - Zeile 10 siehe Beispiele 1-4,11 DE 31 08 538 A (BAYER AG) 21. Oktob	per 1982	1,3
Α	siehe Seite 8, Zeile 1 - Seite 21, siehe Beispiele 1,9 siehe Anspruch 1	Zeile 4	
	-/		
X w	Alfait Acialianina and	X Siehe Anhang Patentiamilie	- internationalen Anmeidedatum
"A" Verö	iere Kategorien von angegezorien Altentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert. Ir nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist	"Spätere Veröffentlichung, die nach d oder dem Prioritätsdatum veröffentli Anmeldung nicht kollidiert, sondern Erfindung zugrundeliegenden Prinz Theorie angegeben ist	nur zum. Verständnis des der ps oder der ihr zugrundeliegende
Anr "L" Verö sch	meldedatum veröffentlicht worden ist meldedatum veröffentlicht worden ist ffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- einen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer eieren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden " deren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden " der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	Veröffentlichung von besonderer Be kann allein aufgrund dieser Veröffe reinde fischer Tätigkeit beruhend b v Veröffentlichung von besonderer Be kann nicht als auf erfinderischer Tä	etrachtet werden deutung; die beanspruchte Erfind
aus "O" Veri ein	sgeführt) öffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung.	werden, wehn die Verönflichtung Veröffentlichungen dieser Kategori- diese Verbindung für einen Fachm &" Veröffentlichung, die Mitglied derse	e in Verbindung gebracht wird und ann naheliegend ist benPatentfamilie ist
Datum o	des Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationaler	Hecherchenberichts
	25. September 1998	05/10/1998	
Name u	ind Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (431-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (-31-70) 340-3016	Neugebauer, ሀ	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

int donales Aktenzeichen
PCT/EP 98/03228

	PC	T/EP 98	3/03228
	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	Talla	Date Assessed No.
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden	1 808	Betr. Anspruch Nr.
A	WO 96 01293 A (DOW CHEMICAL CO; NELSON GILBERT LIDDELL (US); MARTONE DANIEL P (US) 18. Januar 1996 siehe Seite 2, Zeile 15 - Seite 18, Zeile 19 siehe Ansprüche 1,2 siehe Beispiel 7		1,3
A	EP 0 417 490 A (BYK CHEMIE GMBH) 20. März 1991 siehe Seite 3, Zeile 1 - Seite 6, Zeile 33 siehe Beispiele 5,30-33 siehe Ansprüche 1,24		1,2
Α	EP 0 206 059 A (BAYER AG) 30. Dezember 1986 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 3, Zeile 33 - Seite 9, Zeile 17		1
	siehe Beispiel 1		
	•		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Int. Jonales Aktenzeichen
PCT/EP 98/03228

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Patentfamilie		Veröffentlichung
WO 9731960 A		04-09-1997	FR	2745577 A	05-09-1997
MO 3/21300	•	- · ·	AU	1930397 A	16-09-1997
			EP	0815153 A	07-01-1998
DE 3108538		21-10-1982	KEIN	E	
		18-01-1996	AU	679645 B	03-07-1997
WO 9601293	A	10 01 1550	AU	29155 9 5 A	25-01-1996
			BR	9506013 A	19-08-1997
			CN	1131958 A	25-09-1996
			EP	0719303 A	03-07-1996
			FI	960997 A	04-03-1996
			JP	9502763 T	18-03-1997
			NO	960868 A	03-05-1996
		20-03-1991	DE	3930687 A	11-04-1991
EP 0417490	Α	20 03 1331	ĀŤ	138070 T	15-06-1996
			CA	2022957 A	15-03-1991
			DE	59010323 D	20-06-1996
			DK	417490 T	03-06-1996
			ES	2090065 T	16-10-1996
			JP	2633075 B	23-07-1997 14-05-1991
			JP	3112992 A	14-05-1991
			US	5130463 A	29-09-1992
			US	5151218 A	29-09 1992
		30-12-1986	DE	3521618 A	18-12-1986
EP 0206059	^	JU 11 1300	CA	1248652 A	10-01-1989
			DE	3684181 A	16-04-1992
			JP	7030160 B	05-04-1995
			JP	61291613 A	22-12-1986
			JP	9137146 A	27-05-1997
			JP	2762345 B	04-06-1998
			JP	7233237 A	05-09-1995
			US	4663377 A	05-05-1987